**Домашнее задание по теме:** **Вещества молекулярного и немолекулярного строения.**

1.Записать конспект урока в тетрадь.

2 Выполнить задание:

 1. Молекулярное строение имеет

1) Сl2          2) СаО                3) ZnCl2              4) NaBr

2. Кристаллическая решетка хлорида кальция

1) металлическая        2) молекулярная        3) ионная        4) атомная

 3. Кристаллическая решетка твердого оксида углерода (IV)

1) ионная        2) молекулярная        3) металлическая        4) атомная

 4. Молекулярную кристаллическую решетку имеет

1) CaF2        2) СО2                3) SiO2               4) AlF3

 5. Немолекулярное строение имеет

1) Н2О         2) H2SO4          3) SiО2                  4) СО2

6. Молекулярное строение имеет

1) алмаз        2) азот                3) кремний                4) поваренная соль

 7. Немолекулярное строение имеет

1) азот         2) графит            3) аммиак           4) кислород

 8. Наибольшую температуру плавления имеет

1) водород                2) кислород                3) оксид углерода (IV)                4) оксид кремния (IV)

 9. Ионное строение имеет

1) оксид бора                2) оксид углерода (IV)                3) оксид серы (VI)        4) оксид магния

 10. Вещества с металлической кристаллической решеткой

1) хрупкие, легкоплавкие

2) проводят электрический ток, пластичные

3) обладают низкой тепло- и электропроводностью

4) обладают хорошими оптическими свойствами

 11. Немолекулярное строение имеет каждое из двух веществ:

1) СО2 и Сl2  2) Fe и NaCl     3) СО и Mg        4) Na2CO3 и I2 (тв)

 12. Вещества твердые, прочные, с высокой температурой плавления, расплавы которых проводят электрический ток, имеют кристаллическую решетку

1)   металлическую                2)   молекулярную        3) атомную         4) ионную

 13. Молекулярную кристаллическую решетку имеет

1)   кремний                2)   оксид углерода (IV)        3)   оксид кремния        4) нитрат аммония

 14. Молекулярная   кристаллическая   решетка   характерна   для   каждого   из веществ, расположенных в ряду:

1)   хлорид калия, азот, метан

2)   иод, диоксид углерода, гелий

3)   алюминий, бром, алмаз

4) водород, сульфат магния, оксид железа (III)

 15. Ионную     кристаллическую    решетку    имеет    каждое    из     веществ, расположенных в ряду:

1)  натрий, хлорид натрия, гидрид натрия

2)  кальций, оксид кальция, карбонат кальция

3)  бромид натрия, сульфат калия, хлорид железа (II)

4) фосфат магния, хлорид калия, оксид фосфора (V)

16. Молекулярное строение имеет

1) СO2                   2) КВг                   3) MgSO4               4) SiO2

17. Ионы являются структурными частицами

1)  кислорода                2)   воды        3)  оксида углерода (IV)        4) хлорида натрия

18. Металлическую кристаллическую решетку имеет

1)  малахит                2)   бронза        3)  кремнезем                4) графит

19.        Кристаллическая решетка брома

1)  молекулярная                2)  металлическая                3)  ионная                4) атомная

 20. Верны  ли   следующие   суждения  о   зависимости   свойств   веществ   от особенностей их кристаллической решетки?

А. Расплавы   веществ   с   ионной   кристаллической   решеткой   проводят электрический ток.

Б. Алмаз и графит имеют атомную кристаллическую решетку.

1)  верно только А        2)   верно только Б        3)   верны оба суждения        4) оба суждения неверны

 21. Немолекулярное строение имеет

1)H2O                2)NH3                3)SiO2                4)CO2

22. Ионы являются структурной единицей для каждого из двух веществ:

1) СН4 и I2            2) SO2 и Н2О        3) Сl2 и NH3         4) LiF и KCl

 23. Молекулярное строение имеет каждое из двух веществ:

1)  NН4Сl и CH3NH3        2) Na2CO3 и HNO3         3)  C2H5OH и СН4        4)  H2S и CH3COONa

24. Молекулярную кристаллическую решетку имеет

1)   фторид кальция        2) бромид алюминия                 3) сероводород        4) хлорид меди (П)

25. Молекулярное строение имеет

1) С2Н5ОН              2) Аl                 3) Fe2(SO4)3           4) КСlO3

 26. Вещества только немолекулярного строения приведены в ряду

1)   S8, O2(г), лед

2)  Fe, NaCl (тв), алмаз

3)   СО2 (г), N2 (г), Аl

4) графит, Na2CO3 (тв), I2

27. Утверждение о том, что структурной частицей данного вещества является молекула, справедливо только для

1) алмаза        2) поваренной соли                3) кремния                4) азота

28.  Кристаллическая решетка хлорида кальция

1)ионная         2)молекулярная                3)металлическая                4)атомная

29. Кристаллическая решетка твердого оксида углерода (IV)

1)ионная        2)молекулярная        3)металлическая        4)атомная

30. Молекулярную кристаллическую решетку имеет

1) CaF2                2)SO2                3)SiO2                4)AlF3

**Домашнее задание по теме: Понятие о дисперсных системах. Истинные растворы.**

1.Записать конспект урока в тетрадь.

2 Выполнить задание:

Расположите данные вещества в таблице:

Лак для волос, дым, минеральная вода, цветное стекло, мороженное, молоко, туман, смог, хлеб, сливочное масло, шоколадная паста, минералы, кровь, почва, жемчуг.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Дисперсная среда** | **Дисперсная фаза** | | |
| **Газовая** | **Жидкая** | **Твердая** |
| **Газовая** |  |  |  |
| **Жидкая** |  |  |  |
| **Твердая** |  |  |  |

Охарактеризуйте место ДС в природе и жизни человека

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_